

**Europäisches Patentamt** 

**European Patent Office** 

Office européen des brevets

(1) Veröffentlichungsnummer:

0084822

12

#### EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(1) Anmeldenummer: 83100282.9

2 Anmeldetag: 14.01.83

(5) Int. Cl.<sup>3</sup>: C 07 F 9/38, C 07 F 9/40, C 07 F 9/65, A 61 K 31/66

30 Priorität: 27.01.82 DE 3203308 24.11.82 DE 3243917 7) Anmelder: SCHERING AKTIENGESELLSCHAFT Berlin und Bergkamen, Müllerstrasse 170/178 Postfach 65 03 11, D-1000 Berlin 65 (DE)

Weröffentlichungstag der Anmeldung: 03.08.83 Patentblatt 83/31

200

(

Benannte Vertragsstaaten: AT EZ CH DE FR GB IT LI LU NL SE (2) Erfinder: Biere, Helmut, Dr., Zeltinger Strasse 15, D-1000 Berlin 28 (DE)
Erfinder: Rufer, Clamens, Dr., Westhofener Weg 14, D-1000 Berlin 33 (DE)
Erfinder: Böttcher, Irmgard, Dr., Frobenstrasse 46, CH-4000 Basel (CH)

- Diphosphonsäure-Derivate und diese enthaltende pharmazeutische Präparate.
- 57 Diphosphonsäure-Derivate der allgemeinen Formel I

PO(OR)<sub>2</sub> | A-C-OH | · PO(OR)<sub>2</sub> (I),

worin

R ein Wasserstoffatom, ein Alkalimetallatom, ein Erdalkalimetallatom oder eine 1 bis 4 Kohlenstoifatome enthaltende Alkylgruppe und

A den Rest einer aromatischen oder heteroaromatischen Gruppe enthaltende, antiinflammatorisch und antiphlogistisch wirksamen Carbonsäure der Formel II

(11).

ACOOH

darstellen, sind pharmakologisch wirksame Substanzen.

SEST AVAILABLE COP

G 084 822

Die Erfindung betrifft die in den Patentansprüchen gekennzeichneten Diphosphonsäure-Derivate und pharmazeutische Präparate die diese Verbindungen als Wirkstoffe enthalten. Besonders bevorzugte Diphosphonsäure-Derivate sind jene, die in den Patentansprüchen 2 bis 16 gekennzeichnet sind.

Die im Patentanspruch 2 gekennzeichneten PhosphonsäureDerivate leiten sich von antiinflammatorisch und antiphlogistisch wirksamen Carbonsäuren der Formel II ab, die wie
zum Beispiel das Ibuprofen, Butibufen, MK 830, Fluorbiprofen, Alclofenac, Pirprofen, Ketoprofen, Fenoprofen, Fenclofenac oder Diclofenac durch ihre entzündungshemmende Wirksamkeit bekannt sind. Strukturähnliche gut antiinflammatorische wirksame Carbonsäuren, die sich ebenfalls zur
Herstellung von Diphosphonsäure-Derivaten der allgemeinen
Formel I eignen sind beispielsweise das Cliprofen, Suprofen
oder das Indoprofen.

Die im Patentanspruch 3 gekennzeichneten Verbindungen leiten sich ebenfalls von Carbonsäuren ab, die sich ebenfalls durch eine gute antiinflammatorische und antiphlogistische Wirksamkeit auszeichnen, wie zum Beispiel das BL 2365, das Clidanac oder die 6-Chlor-5-cyclopentylmethyl-l-indancarbonsäure.

Die den Phosphonsäure-Derivaten des Patentanspruchs 4 zugrundeliegenden Carbonsäuren, wie zum Beispiel das Benoxaprofen, Cicloprofen, Naproxen oder das Isoxepac sind bekanntlich ebenfalls gut wirksam. Ähnliche gut wirksame Carbonsäuren, die sich ebenfalls zur Herstellung von Diphosphonsäure-Derivaten der allgemeinen Formel I eignen, sind das Carprofen und die Metiazinsäure.

- 8° .

Geeignete Ausgangsmaterialien zur Herstellung von den in Anspruch 5 genannten Diphosphonsäure-Derivaten sind beispielsweise das Trifezolac, das Pirazolac oder das Lonazolac. Strukturähnliche Phosphonsäure-Derivate der allgemeinen formel I des Anspruchs 1 lassen sich darstellen, wenn man antiinflammatorisch und antiphlogistisch wirksame Carbonsäuren der allgemeinen Formel II, beispielsweise das Bufezolac oder Isofezolac, umsetzt.

Die im Anspruch 6 gekennzeichneten Phosphonsäure-Derivate leiten sich beispielsweise von den gut wirksamen Carbonsäuren, wie Indometacin oder Cinmetacin ab.

Weitere gut wirksame Carbonsäuren der allgemeinen Formel II, die ebenfalls zur Herstellung von Phosphonsäure-Derivaten der allgemeinen Formel I geeignet sind, sind beispielsweise die Tiaprofensäure, das Zomepirac, das Tolmetin, das Clopirac, die Fenclozinsäure, das Fentiazac oder das Sulindac.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen haben ebenso wie die Carbonsäuren der Formel II

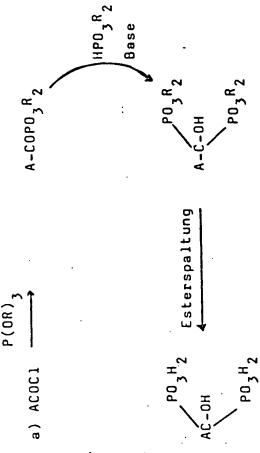
A-C00H (II),

eine ausgeprägte antiinflammatorische und antiarthritische Wirksamkeit. Gegenüber diesen Substanzen zeichnen sie sich aber dadurch aus, daß sie unter anderem imstande sind, die Aufbau- und Abbau-Leistung der Knochenzellen (Osteoblasten/Osteoklasten) so zu beeinflussen, daß kurative Effekte bei Ratten mit induzierter Arthritis eindeutig nachweisbar sind.

Mit dieser antiarthritischen Wirksamkeit der erfindungsgemäßen Verbindungen ist die Grundlage für eine Therapie
der Rheumatoiden Arthritis, der Osteoarthritis, Spondylitis
ankylosans und anderer verwandter Erkrankungen, besonders
des Kollagens und des Skelettsystems (Osteoporose, Pagetskrankheit) geschaffen. Darüber hinaus können die Phosphonate
als gute Komplexbildner für Calcium überall dort therapeutisch sinnvoll eingesetzt werden, wo ein gestörter CaStoffwechsel als Ursache für eine Erkrankung erkannt wurde,
z.B. bei cardiovaskulären Erkrankungen, ektopischen Calcifikationen etc..

Die Verbindungen können in Form ihrer Ester, Halbester - vorzugsweise jedoch in Form der freien Phosphonsäuren bzw. deren physiologisch verträglichen Salzen mit Alkali-, Erdalkalihydroxiden oder verträglichen organischen Basen wie zum Beispiel Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid, Calziumhydroxid, Piperazin oder N-Methylglucamin angewendet werden. Als galenische Formulierungen sind Kapseln, Tabletten, Dragees, Suppositorien, aber auch Injektionslösungen und dermale Zubereitungen geeignet. Auch eine lokale Anwendung zur Behandlung dermaler oder systemischer Erkrankungen ist möglich.

Die Herstellung der Phosphonate erfolgt nach Methoden wie sie dem Fachmann wohlbekannt sind (Houben-Weyl, Methoden der organischen Chemie, Georg Thieme Verlag Stuttgart, 4: Auflage, 1963 Band XII/1,453, ff) und welche in dem nachfolgenden Schema dargestellt sind.



(

Als Basen die sich zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens eignen, seien beispielsweise sekundäre Amine, wie Diethylamin, Dipropylamin, Diisopropylamin, Morpholin oder Piperidin genannt. Die Reaktion wird in inerten organischen Lösungsmitteln, wie Ether (zum Beispiel Diethylether, Diisopropylether, Dioxan, Tetrahydrofuran) oder chlorierten Kohlenwasserstoffen (zum Beispiel Dichlormethan, Tetrachlorethan, Chloroform oder Tetrachlorkohlenstoff durchgeführt.

Die sich gegebenenfalls anschließende Verseifung der Ester kann mittels Mineralsäuren (zum Beispiel halbkonzentrierte Salzsäure oder Schwefelsäure) durchgeführt werden. Besonders schonend gelingt die Spaltung in einem inerten Lösungs-mittel (zum Beispiel einen der obengenannten chlorierten Kohlenwasserstoffen) mit Trimethylsilyljodid. Zur Salzbildung werden die freien Säuren in üblicher Weise mit den entsprechenden Basen umgesetzt.

Die für das erfindungsgemäße Verfahren benötigten Ausgangssubstanzen der allgemeinen Formel II lassen sich aus den entsprechenden Säurechloriden durch Umsetzung mit Dialkylphosphiten der allgemeinen Formel III darstellen. Die in dem Schema dargestellten Synthesewege sind anhand typischer Vertreter in den nachfolgenden Ausführungsbeispielen näher erläutert.

#### Beispiel 1

Eine Suspension von 3.70 g 2-[1-(4-Chlorbenzoyl)-5-meth-oxy-2-methyl-3-indolyl]-l-hydroxy-ethen-phosphonsäuredimethylester (US Patent 4.014.997) in 20 ml Tetrahydrofuran wird bei -7°C zu einer Lösung von 1.08 g Dimethylphosphit und 0.63 g Diethylamin gegeben und 3 Stunden lang bei -7°C und dann 16 Stunden lang bei -15°C stehengelassen. Dann saugt man den ausgefallenen Niederschlag ab und erhält so 3.2 g 2-[1-(4-Chlorbenzoyl)-5-methoxy-2-methyl-3-indolyl]-l-hydroxy-ethan-1.1-bis(phosphonsäuredimethylester)vom Schmelzpunkt 163°C.

#### Beispiel 2

16.6 g 2-(6-Methoxy-2-naphthyl)-propionsäure werden in 200 ml Diethylether mit 16.2 g Phosphorpentachlorid 60 Minuten lang bei 20°C gerührt. Dann engt man die Mischung ein, verreibt den Rückstand mit Benzin und erhält so 18 g 2-(6-Methoxy-2-naphthyl)-propionylchlorid vom Schmelzpunkt 95°C.

6.66 g dieses Säurechlorids werden in 100 ml Diethylether bei 20°C mit 3.99 g Trimethylphosphit versetzt und 16 Stunden lang aufbewahrt. Dann engt man die Mischung ein, kristallisiert den Rückstand aus Diisopropylether und erhält 3.63 g 2-(6-Methoxy-2-naphthyl)-propionyl-phosphonsäure-dimethylester vom Schmelzpunkt 59° C.

Zu einer Suspension von 5.0 g dieses Phosphonsäureesters in 70 ml Diethylether werden 1.42 g Dimethylphosphit und bei -10°C 0.26 g Dibutylamin in 10 ml Diethylether gegeben. Man kühlt 2 Stunden lang bei -5°C saugt das Kristallisat ab und erhält 4.46 g 2-(6-Methoxy-2-naphthyl)-1-hydroxy-propan-1.1-bis(phosphonsäuredimethylester) vom Schmelz-punkt 140°C.

#### Beispiel 3

4.66 g 2-(4-Isobutylphenyl)-propionsäure werden in 150 ml Diethylether mit 5.04 g Phosphorpentachlorid eine Stunde lang bei 20°C gerührt. Dann engt man im Vakuum ein und erhält 5.02 g 2-(4-Isobutylphenyl)-propionylchlorid. Dieses wird wie in Beispiel 2 beschrieben mit Trimethylphosphit umgesetzt und man erhält den 2-(4-Isobutylphenyl)-propionyl-phosphonsäuredimethylester. Der Dimethylester wird unter den in Beispiel 2 beschriebenen Bedingungen mit Dimethyl-phosphit umgesetzt und man erhält den 2-(4-Isobutylphenyl)-l-hydroxy-propan-l.l-bis(phosphonsäuredimethylester).

#### Beispiel 4

(

2,68 g (11-0xo-2-dibenz[b,f]oxepinyl)-essigsäure werden in 9,15 ml Thionylchlorid gelöst und 3 Stunden unter Rück-fluß erhitzt. Dann engt man im Vakuum ein und erhält 3,04 g (11-0xo-2-dibenz[b,f]oxepinyl)-acetylchlorid. Dieses Säure-chlorid wird unter den Bedingungen des Beispiels 2 mit Trimethylphosphit umgesetzt und man erhält 1,34 g 2-(11-0xo-2-dibenz[b,f]oxepinyl)-1-hydroxy-ethen-phosphonsäuredi-methylester vom Schmelzpunkt 118° C. Das erhaltene Produkt wird wie im Beispiel 1 beschrieben mit Dimethylphosphit umgesetzt und man erhält den 2-(11-0xo-2-dibenz[b,f]oxepinyl)-1-hydroxy-ethan-1.1-bis(phosphonsäuredimethylester) vom Schmelzpunkt 133° C.

#### Beispiel 5

3,22 g 6-Chlor-5-cyclopentylmethyl-1-indancarbonsäure werden mit 10,5 ml Thionylchlorid eine Stunde lang unter Rückfluß erhitzt, eingeengt und man erhält 3,45 g 6-Chlor-5-cyclopentylmethyl-l-indancarbonsäurechlorid als Öl. Das Säure-chlorid wird wie im Beispiel 2 beschrieben mit Triethyl-phosphit umgesetzt und man erhält 3 g (6-Chlor-5-cyclopentyl-methyl-l-indanyliden)-hydroxymethan-phosphonsäurediethylester vom Schmelzpunkt 126° C. Die erhaltene Verbindung wird unter den im Beispiel 2 genannten Bedingungen mit Diethyl-phosphit umgesetzt und man erhält den (6-Chlor-5-cyclopentyl-methyl-l-indanyl)-hydroxymethan-bis(phosphonsäurediethyl-ester).

#### Beispiel 6

2-[N-Acetyl-N-(2.6-dichlorphenyl)-amino]-phenylessigsäure wird mit Phosphorpentachlorid in Diethylether zum 2-[N-Acetyl-N-(2.6-dichlorphenyl)-amino]-phenylessigsäurechlorid umgesetzt. Das Säurechlorid wird dann unter den im Beispiel 2 beschriebenen Bedingungen mit Trimethylphosphit zum 2-[N-Acetyl-N-(2.6-dichlorphenyl)-amino]-phenyl-l-hydroxy-ethen-l-phosphonsäuredimethylester umgesetzt, welches mit Dimethylphosphit unter den Bedingungen des Beispiels 1 in 2-[2-(2.6-Dichlorphenylamino)-phenyl]-l-hydroxy-ethan-l.l-bis(phosphonsäuredimethylester) über-führt wird.

#### Beispiel 7

2-[2-(2.6-Dichlorphenylamino)-phenyl]-l-hydroxy-ethan-l.l-bis(phosphonsäuredimethylester) wird 4 Stunden lang mit konzentrierter Salzsäure auf dem Dampfbad erhitzt dann verdünnt man die Mischung mit Wasser läßt sie erkalten und saugt das abgeschiedene Produkt ab. Man erhält so die 2-[2-(2.6-Dichlorphenylamino)-phenyl]-l-hydroxy-ethan-l.l-diphosphonsäure.

(

(

#### Beispiel 8

2-[1-(4-Chlorbenzoyl)-5-methoxy-2-methyl-3-indolyl]-1-hydroxy-ethan-1.1-bis(phosphonsäuredimethylester) (2,18 g) werden in 15 ml Tetrachlormethan bei -5° C mit 2,29 ml Jodtrimethylsilan versetzt und 4 Stunden bei 0° C aufbewahrt. Dann engt man die Mischung im Vakuum ein und versetzt mit Eiswasser. Der ausgefallene Niederschlag wird mit Acetonitril verrieben, abgesaugt und man erhält 1,92 g 2-[1-(4-Chlorbenzoyl)-5-methoxy-2-methyl-3-indolyl]-1-hydroxy-ethan-1.1-diphosphonsäure vom Schmelzpunkt 202° C.

10

#### Beispiel 9

Unter den Bedingungen des Beispiels 7 wird der 2-(6-Methoxy-2-naphthyl)-l-hydroxy-propan-1.l-bis(phosphonsäuredimethyl-ester hydrolysiert und man erhält die 2-(6-Methoxy-2-naphthyl)-l-hydroxy-propan-1.l-diphosphonsäure vom Schmelzpunkt 205° C.

#### Beispiel 10

Unter den Bedingungen des Beispiels 7 wird 2-(4-Isobuty)phenyl)-l-hydroxy-propan-l.l-bis(phosphonsäuredimethylester
hydrolysiert und man erhält die 2-(4-Isobutylphenyl)-l-hydroxy-propan-l.l-diphosphonsäure.

#### Beispiel 11

Unter den Bedingungen des Beispiels 7 wird der 2-(11-0xo-2-dibenz[b,f]oxepinyl)-1-hydroxy-ethan-1.1-bis(phosphon-säuredimethylester) umgesetzt und man erhält die 2-(11-0xo-2-dibenz[h,f]oxepinyl)-1-hydroxy-ethan-1.1-diphosphon-säure vom Schmelzpunkt 228° C.

# Beispiel 12

Unter den Bedingungen des Beispiels 7 wird der (6-Chlor-5-cyclopentylmethyl-l-indanyl)-hydroxymethan-bis(phosphonsäurediethylester) umgesetzt und man erhält die (6-Chlor-5-cyclopentylmethyl-l-indanyl)-hydroxymethan-diphosphonsäure.

#### Beispiel 13

16.5 g 4-(4-Chlorphenyl)-1-(4-fluorphenyl)-3-pyrazolessig-säure werden in 400 ml Diethylether auf - 15°C gekühlt und portionsweise mit 14.6 g Phosphorpentachlorid versetzt. Man rührt die Mischung 2.5 Stunden lang bei -15°C und weitere 2.5 Stunden bei 0°C. Dann engt man die klare Lösung weitgehend im Vakuum ein, verrührt den öligen Rückstand mit Benzin (Siedebereich 40-60°C) und erhält 16 g 4-(4-Chlorphenyl)-1-(4-fluorphenyl)-3-pyrazolessigsäurechlorid vom Schmelz-punkt 93-95°C.

Eine Lösung von 17.5 g 4-(4-Chlorphenyl)-1-(4-fluorphenyl)
-3-pyrazolessigsäurechlorid in 100 ml Tetrahydrofuran wird
auf 10°C gekühlt und mit 9.8 ml Triethylphosphit versetzt.
Man rührt noch 3 Stunden lang bei 10-15°C, engt die Lösung
im Vakuum ein und kristallisiert den öligen Rückstand aus
Diisopropylether. Man erhält 18.8 g (03.4%) 2-[4-(4-Chlorphenyl)-1-(4-fluorphenyl)-3-pyrazolyl]-1- hydroxy-ethenphosphonsäure-diethylester vom Schmelzpunkt 96-98°C.

322

# Beispiel 14

Zu einer Lösung von 5.7 g Diethylphosphit und 4.6 ml Diethylamin in 30 ml Tetrahydrofuran wird bei 0°C eine Lösung von 18 g 2-[4-(4-Chlorphenyl)-1-(4-fluorphenyl)-3-pyrazolyl]-1-hydroxy-ethen-phosphonsäure-diethylester in 40 ml Tetrahydrofuran eingetropft, und die Mischung 5 Stunden lang bei 0-5°C gerührt. Man engt das Gemisch im Vakuum ein, kristallisiert aus Diethylether und dann aus Tetrachlorkohlenstoff um und erhält 15.2 g (64,4%) 2-[4-(4-Chlorphenyl)-1-(4-fluorphenyl)-3-pyrazolyl]-1-hydroxyethan-1,1-bis(phosphonsäurediethylester) vom Schmelz-punkt 141-142°C.

#### Beispiel 15

11.8 g 2-[4-(4-Chlorphenyl)-1-(4-fluorphenyl)-3-pyrazo-lyl]-1-hydroxyethan-1,l-bis(phosphonsäurediethylester) werden mit 5 Äquivalenten Jodtrimethylsilan in 50 ml Tetrachlorkohlenstoff unter Stickstoff 1 Stunde lang bei Raumtemperatur gerührt. Man engt die Mischung im Vakuum ein, versetzt den Rückstand mit Wasser und Aceton, rührt noch 30 Minuten lang und kristallisiert das ausgefallene Produkt aus Ethanol um. Man erhält so 8.0 g (84 %) 2-[4-(4-Chlorphenyl)-1-(4-fluorphenyl)-3-pyrazolyl]-1-hydroxyethan-1,1-diphosphonsäure vom Schmelzpunkt 202-204° C.

# Beispiel 16

0.59 g 2-[4-(4-ChlorphenyI)-1-(4-fluorphenyI)-3-pyrazo-lyl]-1-hydroxyethan-1,1-bis(phosphonsäurediethylester) werden mit 4 ml 63 prozentiger Bromwasserstoffsäure versetzt und zwei Stunden lang auf 100°C erhitzt. Dann verdünnt man das Gemisch mit Wasser und läßt es erkalten. Das erhaltene Rohprodukt wird zerkleinert, aus Ethanol umkristallisiert und man erhält 0.37 g (77%) 2-[4-(4-ChlorphenyI)-1-(4-fluorphenyI)-3-pyrazolyl]-1-hydroxyethan-1,1-diphosphonsäure vom Schmelzpunkt 201-203°C.

ce.

are aend

3

#### Beispiel 17

Eine Lösung von 1.9 g 2-[4-(4-Chlorphenyl)-1-(4-fluorphenyl) -3-pyrazolyl]-1-hydroxyethan-1,1-diphosphonsäure in 5 ml Dimethylformamid wird mit-einer Lösung von 0.8 g Natrium-hydrogencarbonat in 10 ml Wasser versetzt und zwei Stunden lang bei Raumtemperatur gerührt. Man saugt das abgeschiedene Produkt ab, wäscht es mit wenig Wasser, trocknet es bei 110°C und erhält 1.6 g (76%) 2-[4-(4-Chlorphenyl)-1-(4-fluorphenyl)-3-pyrazolyl]-1-hydroxyethan-diphosphonsäure-Dinatrium-salz vom Schmelzpunkt oberhalb 300°C.

#### Beispiel 18

[3-(4-Chlorpheny1)-1-pheny1-4-pyrazoly1]-acetylchlorid wird wie in Beispiel 13 beschrieben mit Trimethylphosphit umgesetzt, aufbereitet und man erhält in 80%iger Ausbeute den 2-[3-(4-Chlorpheny1)-1-pheny1-3-pyrazoly1]-1-hydroxy-ethen-phosphonsäure-dimethylester vom Schmelzpunkt 174°C (Diethylether).

## Beispiel 19

2-[3-(4-Chlorphenyl)-1-phenyl-4-pyrazolyl]-1-hydroxy-ethen-phosphonsäure-dimethylester wird wie in Beispiel 14 beschrieben mit Dimethylphosphit umgesetzt, aufbereitet und man erhält in 69 %iger Ausbeute den 2-[3-(4-Chlorphenyl)-1-phenyl-3-pyrazolyl]-1-hydroxy-ethan-1.1-bis-(phosphonsäure-dimethylester) vom Schmelzpunkt 130° C.

(



#### Beispiel 20

2-[3-(4-Chlorphenyl)-l-phenyl-4-pyrazolyl]-l-hydroxy-ethan-l.l-bis(phosphonsäure-dimethylester) wird wie in Beispiel 15 beschrieben umgesetzt, aufbereitet und man erhält in 78 %iger Ausbeute die 2-[3-(4-Chlorphenyl)-l-phenyl-3-pyrazolyl]-l-hydroxy-ethan-l.l-diphosphonsäure vom Schmelz-punkt 199° C.

#### Beispiel 21

- a) Man gibt zu einer Suspension von 0,7 g 80 %igem Natriumhydrid in 40 ml 1,2-Dimethoxyethan bei 20° C 2,8 g Malonsäuredimethylester und rührt die Mischung 30 Minuten
  lang. Dann fügt man eine Lösung von 7,3 g 3-Brommethyl4-(4-chlorphenyl)-1-(4-fluorphenyl)-pyrazol in 30 ml
  1,2-Dimethoxyethan zu und rührt weitere 12 Stunden lang.
  Man arbeitet die Reaktionsmischung in üblicher Weise
  auf, kristallisiert den Rückstand aus Cyclohexan um und
  erhält 4,2 g [4-(4-Chlorphenyl)-1-(4-fluorphenyl)-3pyrazollylmethyl]-malonsäuredimethylester vom Schmelzpunkt 123° C.
- b) Eine Lösung von 0,9 g [4-(4-Chlorphenyl)-1-(4-fluorphenyl)-3-pyrazolylmethyl]-malonsäuredimethylester in 2,5 ml Ethanol wird mit 12 ml 2 n wässriger Natronlauge versetzt und 3 Stunden lang unter Rückfluß erhitzt. Man läßt die Mischung erkalten, säuert sie mit 2 n Salzsäure an, kristallisiert den Niederschlag aus Acetonitril um und erhält 0,8 g [4-(4-Chlorphenyl)-1-(4-fluorphenyl)-3-pyrazolylmethyl]-malonsäure vom Schmelzpunkt 188° C.

- c) Eine Lösung von 3 g [4-(4-Chlorphenyl)-1-(4-fluorphenyl)-3-pyrazolylmethyl]-malonsäure in 50 ml Chlorbenzol vird bis zur Beendigung der Gasentwicklung unter Rückfluß erhitzt (ca. 2,5 Stunden). Man engt das Gemisch im Vakuum ein, kristallisiert den Rückstand aus Tetrachlorkohlenstoff um und erhält 2,2 g 3-[4-(4-Chlorphenyl)-1-(4-fluorphenyl)-3-pyrazolyl]-propionsäure vom Schmelzpunkt 131° C.
- d) Zu einer Mischung aus 1,9 g 3-[4-(4-Chlorphenyl)-1-(4-fluorphenyl)-3-pyrazolyl]-propionsäure in 60 ml Diethylether gibt man bei 0° C portionsweise 1,3 g Phosphorpentachlorid und rührt das Gemisch drei Stunden lang. Man engt dann ein, kristallisiert den Rückstand aus Benzin um und erhält 1,85 g 3-[4-(4-Chlorphenyl)-1-(4-fluorphenyl)-3-pyrazolyl]-propionsäurechlorid vom Schmelzpunkt 111° C.
- e) Zu einer Lösung von 1,85 g 3-[4-(4-Chlorphenyl)-1-(4-fluorphenyl)-3-pyrazolyl]-propionsäurechlorid in 10 ml Diethylether tropft man bei 0° C eine Lösung von 0,7 g Trimethylphosphit in 2 ml Diethylether. Man läßt das Gemisch drei Tage lang stehen, engt im Vakuum ein und erhält 1,98 g 3-[4-(4-Chlorphenyl)-1-(4-fluorphenyl)-3-pyrazolyl]-1-oxopropan-1-phosphonsäure-dimethylester als Öl.
- If) Zu einer Lösung von 0,55 g Dimethylphosphit und 50 mg Diethylamin in 10 ml Diethylether tropft man bei 0° C eine Lösung von 1,98 g 3-[4-(4-Chlorphenyl)-1-(4-fluor-phenyl)-3-pyrazolyl]-1-oxopropan-1-phosphonsäure-dimethylester in 15 ml Diethylether und 10 ml Dichlormethan.

  Man rührt dann drei Tage lang bei 0° C, arbeitet die Reaktionsmischung in üblicher Weise auf, kristallisiert

. ก

den Rückstand aus Ethanol um und erhält 1 g 3-[4-(4-ChlorphenyI)-1-(4-fluorphenyI)-3-pyrazolyl]-1-hydroxy-propan-1,1-bis(phosphonsäure-dimethylester vom Schmelz-punkt 131° C.

#### Beispiel 22

Zu einer Suspension von 0,22 g 3-[4-(4-Chlorphenyl)-1-(4-fluorphenyl)-3-pyrazolyl]-1-hydroxypropan-1,1-bis(phosphon-säure-dimethylester) in 4 ml Tetrachlormethan gibt man bei 0° C 0,34 g Jodtrimethylsilan und rührt das Gemisch eine Stunde lang bei 0° C und weitere zwei Stunden bei Raumtemperatur. Dann engt man die Reaktionsmischung ein, kristallisiert den Rückstand aus Ethanol um und erhält 130 mg 3-[4-(4-Chlorphenyl)-1-(4-fluorphenyl)-3-pyrazolyl]-1-hydroxy-propan-1,1-diphosphonsäure vom Schmelzpunkt 223° C.

<u>Patentansprüche</u>

l. Diphosphonsäure-Derivate der allgemeinen Formel I

worin

R ein Wasserstoffatom, ein Alkalimetallatom, ein Erdalkalimetallatom oder einen 1 bis 4 Kohlenstoffatome enthaltende Alkylgruppe und

A den Rest einer aromatischen oder heteroaromatischen Gruppe enthaltende, antiinflammatorisch und antiphlogistisch wirksamen Carbonsäure der Formel II

darstellen.

2. Diphosphonsäure-Derivate der allgemeinen Formel I a

worin

R die im Anspruch 1 genannte Bedeutung besitzt,

X ein Wasserstoffatom, eine Methylgruppe oder eine Ethylgruppe darstellt und (

(

- einen in para-Stellung durch einen Isobutylrest,
  Cyclohexylrest, Alkyloxyrest oder 1-Pyrrolinylrest und gegebenenfalls zusätzlich in der metaStellung durch Fluor oder Chlor substituierten
  oder einen in meta-Stellung durch eine Benzoylgruppe oder Phenoxygruppe substituierten oder ein
  in ortho-Stellung durch eine 2.4-Dichlorphenoxygruppe oder eine 2.6-Dichlorphenylaminogruppe substituierter Phenylrest bedeutet.
- 3. Diphosphonsäure-Derivate der allgemeinen Formel I b

worin

R die im Anspruch 1 genannte Bedeutung besitzt  $\mathbf{R}^1$  einen Cyclohexylrest oder Cyclopentylmethylrest darstellt und

Y ein Wasserstoffatom oder ein Chloratom bedeutet.

4. Diphosphonsäure-Derivate der allgemeinen Formel I c

worin.

R und X die im Anspruch 1 beziehungsweise 2

genannte Bedeutung besitzen und eine Gruppierung

darstellen.

5. Diphosphonsäure-Derivate der allgemeinen Formel I d

(

worin n die Ziffern 1, 2 oder 3 darstellt,
R die im Anspruch 1 genannte Bedeutung besitzt, W und
W' gleich oder verschieden sind und ein Wasserstoffatom, ein Fluoratom oder ein Chloratom darstellen und
einer der Reste V oder V' ein Stickstoffatom und der
andere ein gegebenenfalls durch eine Phenylgruppe substituierter Methinrest bedeutet.

6. Diphosphonsäure-Derivate der allgemeinen Formel I e

worin R die im Anspruch l genannte Bedeutung besitzt und R $_2$  einen p-Chlorbenzoylrest oder Cinnamoylrest darstellt.

- 7. 2-[1-(4-Chlorbenzoyl)-5-methoxy-2-methyl-3-indolyl]-1-hydroxy-ethan-1.1-bis(phosphonsäuredimethylester) und 2-[1-4-(Chlorbenzoyl)-5-methoxy-2-methyl-3-indolyl]-1-hydroxy-ethan-1,1-diphosphonsäure.
- 8. 2-(6-Methoxy-2-naphthyl)-1-hydroxy-propan-1.1-bis(phos-phonsäuredimethylester) und 2-(6-Methoxy-2-naphthyl)-1-hydroxy-propan-1,1-diphosphonsäure.
- 9. 2-(4-Isobutylphenyl)-1-hydroxy-propan-1.1-bis(phosphon-säuredimethylester) und 2-(4-Isobutylphenyl)-1-hydroxy-propan-1,1-diphosphonsäure.
- 10. 2-(11-0xo-2-dibcnz[b,f]oxepinyl)-1-hydroxy-ethan-1.1-bis(phosphonsäuredimethylester) und 2-(11-0xo-2-benz[b,f]-oxepinyl)-1-hydroxy-ethan-1,1-diphosphonsäure.

- 11. (6-Chlor-5-cyclopentylmethyl-1-indanyl)-hydroxymethan-bis(phosphonsäurediethylester) und (6-Chlor-5-cyclopentylmethyl-1-indanyl)-hydroxymethan-diphosphonsäure.
- 12. 2-[2-(2.6-Dichlorphenylamino)-phenyl]-1-hydroxy-ethan-1.1-bis(phosphonsäuredimethylester) und 2-[2-(2.6-Dichlorphenylamino)-phenyl]-1-hydroxy-ethan-1,1-di-phosphonsäure.
- 13. 2-[4-(4-Chlorphenyl)-1-(4-fluorphenyl)-3-pyrazolyl]l-hydroxyethan-1,l-bis(phosphonsäurediethylester), 2-[4-(4-Chlorphenyl-1-(4-fluorphenyl)-3-pyrazolyl]l-hydroxy-ethan-1,l-diphosphonsäure und deren Natriumsalz.
- 14. 2-[3-(4-Chlorphenyl)-1-phenyl-3-pyrazolyl]-1-hydroxy-ethan-1,l-bis-(phosphonsäuredimethylester und 2-[3-(4-Chlorphenyl)-1-phenyl-3-pyrazolyl]-1-hydroxy-ethan-1,l-diphosphonsäure.
- 15. 3-[4-(4-Chlorphenyl)-1-(4-fluorphenyl)-3-pyrazolyl]l-hydroxy-propan-1,l-bis(phosphonsäuredimethylester) und 3-[4-(4-Chlorphenyl)-1-(4-fluorphenyl)-3-pyrazolyl]l-hydroxy-propan-1,l-diphosphonsäure.
- 16. Pharmazeutische Präparate gekennzeichnet durch einen Gehalt an einem Diphosphonsäure-Derivat gemäß Anspruch 1 bis 15.

17. Verfahren zur Herstellung von Diphosphonsäure-Derivaten der allgemeinen Formel I gemäß Patentanspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man ein Acylphosphonat der allgemeinen Formel III

$$A-COPO(OR^2)_2$$
 (III),

worin . A, n,  $\mathbb{R}^1$  und  $\mathbb{R}^2$  die im Anspruch 1 genannte Bedeutung besitzen in Gegenwart von Basen mit einem Dialkylphosphit der allgemeinen Formel IV

$$HPO(OR^2)_2$$
 (IV),

worin R<sup>2</sup> die im Anspruch 1 genannte Bedeutung besitzt umsetzt, die gebildeten Ester gewünschtenfalls verseift und gewünschtenfalls die Säuren in ihre Salze überführt.



BASIC DOC. - . C0779/65B52 European ratent Omce Office européen des brevets

(11) Veröffentlichungsnummer:

0 084 822

**A3** 

 $_{\odot}$ 

# EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 83100282.9

(22) Anmeldetag: 14.01.83

(5) Int. Cl.<sup>3</sup>: C 07 F 9/38

C 07 F 9/40, C 07 F 9/65 A 61 K 31/66

(30) Priorität: 27.01.82 DE 3203308 24.11.82 DE 3243917

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung: 03.08.83 Patentblatt 83/31

(88) Veröffentlichungstag des später veröffentlichten Recherchenberichts: 10.08.83

(84) Benannte Vertragsstaaten: AT BE CH DE FR GB IT LI LU NL SE (1) Anmelder: SCHERING AKTIENGESELLSCHAFT Berlin und Bergkamen Müllerstrasse 170/178 Postfach 65 03 11 D-1000 Berlin 65(DE)

(72) Erfinder: Biere, Helmut, Dr. Zeltinger Strasse 15 D-1000 Berlin 28(DE)

(72) Erfinder: Rufer, Clemens, Dr. Westhofener Weg 14 D-1000 Berlin 38(DE)

(72) Erfinder: Böttcher, Irmgard, Dr. Frobenstrasse 46 CH-4000 Basel(CH)

- Diphosphonsäure-Derivate und diese enthaltende pharmazeutische Präparate.
- (57) Diphosphonsäure-Derivate der allgemeinen Formel I

PO(OR), A-C-OH

(1),

PO(OR),

worin

- ein Wasserstoffatom, ein Alkalimetallatom, ein Erdalkalimetallatom oder einen 1 bis 4 Kohlenstoffatome enthaltende Alkylgruppe und
- den Rest einer aromatischen oder heteroaromatischen Gruppe enthaltende, antiinflammatorisch und antiphlogistisch wirksamen Carbonsaure der Formel II

**ACOOH** 

darstellen, sind pharmakologisch wirksame Substanzen.

82



# **EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT**

0084822

Nummer der Anmeldung

83 10 0282

Kategorie	EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE  Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich.			KLASSIFIKATIO	ON DE R
	der maßgeblichen Teile		Anspruch	ANMELDUNG (Int. Cl. 2)	
Y	EP-A-0 015 370 * Insgesamt *	(SYMPHAR S.A.)	1,2,16	C 07 F C 07 F C 07 F A 61 K	9/4 9/6
Y	Index", 9. Aufl 31,296,297,308, 6,695,696,801,1 Appendix-2, Mer Rahway, N.J., U * Seite 31, A 296,297, Artike Artikel 2360; 3059; Seite 520, Ar 649, Artikel 656, Artikel 695,696, Artikel 695,696, Artikel Artikel 6013; S 8778; Seite 1	ck & Co., Inc., SA rtikel 209; Seiten 1 2284; Seite 308, Seite 407, Artikel 19, Artikel 3898; tikel 3907; Seite 4795,4796; Seite	1,2,16	RECHERCHIE SACHGEBIETE (I	RTE nt. Cl. <sup>3</sup> )
				C 07 F	9/0
				,	
	_				
	<del>-</del>	·			
-					
Derv	orliegende Recherchenbericht wur	de fur alle Patentanspruche erstellt.	-		
	Resperchenori DEN HAAG	BESLIER L.M.			
X: von Y: von and A: tech O: nich	TEGORIE DER GENANNTEN DI besonderer Bedeutung allein to besonderer Bedeutung in Vert eren Verottentlichung derselbe inologischer Hintergrund inschriftliche Offenbarung schenliteratur	petrachtet nach den pindung mit einer D in der An en Kalegorie L : aus ande	n Anmeidedatu imeldung ange	t, das jedoch erst a m veroffentlicht wo fuhrtes Dokument gefuhrtes Dokume	orden is ent

# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

### **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
☐ FADED TEXT OR DRAWING
☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
OTHER:

# IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.